



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets

(11) Veröffentlichungsnummer:

**0 133 156**  
**A2**

(12)

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 84810310.7

(22) Anmeldetag: 25.06.84

(51) Int. Cl.<sup>4</sup>: **C 07 D 487/04**  
**C 09 B 69/00, D 06 P 3/54**  
**/(C07D487/04, 209/00, 209/00)**

(30) Priorität: 29.06.83 CH 3568/83

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
13.02.85 Patentblatt 85/7

(64) Benannte Vertragsstaaten:  
CH DE FR GB IT LI

(71) Anmelder: CIBA-GEIGY AG  
Postfach  
CH-4002 Basel(CH)

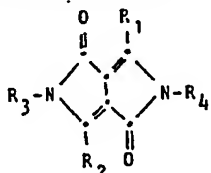
(72) Erfinder: Jost, Max  
Rebgartenweg 20  
CH-4104 Oberwil(CH)

(72) Erfinder: Iqbal, Abul, Dr.  
Im Schafengarten 1  
CH-4107 Ettingen(CH)

(72) Erfinder: Rochat, Alain Claude, Dr.  
route de Schiffenen 38  
CH-1700 Fribourg(CH)

(54) Neue 1,4-Diketopyrrolo-(3,4-c)-pyrrole.

(57) Verbindungen der Formel



worin R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben, eignen sich zum Färben von hochmolekularem organischem Material.

EP 0 133 156 A2

Best Available Copy

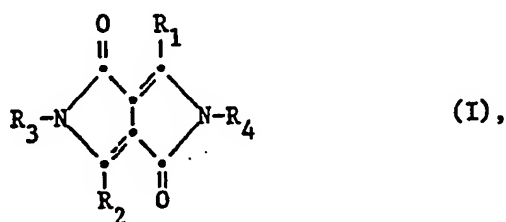


CIBA-GEIGY AG  
Basel (Schweiz)

3-14487/+

Neue 1,4-Diketopyrrolo-[3,4-c]-pyrrole

Die Erfindung betrifft neue 1,4-Diketopyrrolo-[3,4-c]-pyrrole der Formel I



worin  $R_1$  und  $R_2$  isocyclische aromatische oder heterocyclische aromatische Reste bedeuten, und  $R_3$  und  $R_4$  unabhängig voneinander nicht-wasserlöslichmachende Substituenten bedeuten, wobei  $R_3$  oder  $R_4$  auch Wasserstoff sein kann.

Formel (I) sowie die nachfolgend aufgeführten Formeln geben nur eine der möglichen tautomeren Strukturen wieder.

Bedeutet  $R_1$  und  $R_2$  einen isocyclischen aromatischen Rest, dann vorzugsweise einen mono- bis tetra-cyclischen, insbesondere mono- oder bicyclischen Rest, wie Phenyl, Diphenyl oder Naphthyl. Bedeutet  $R_1$  und  $R_2$  einen heterocyclischen aromatischen Rest, dann vorzugsweise einen mono- bis tricyclischen Rest. Diese Reste können rein heterocyclisch sein oder einen heterocyclischen Ring und einen oder mehrere ankondensierte Benzolringe enthalten. Beispiele von heterocyclischen aromatischen Resten sind Pyridyl, Pyrimidyl, Pyrazinyl, Triazinyl, Furanyl, Pyrrolyl, Thiophenyl, Chinolyl, Cumarinyl, Benzfuranyl, Benzimidazolyl, Benzoxazolyl, Dibenzfuranyl, Benzothiophenyl, Dibenzothiophenyl, Indolyl, Carbazolyl, Pyrazolyl, Imidazolyl, Oxazolyl, Isooxazolyl, Thiazolyl, Indazolyl, Benzthiazolyl, Pyridazinyl, Cinnolyl, Chinazolyl, Chinoxalyl, Phthalazinyl, Phthalazindionyl, Phthalimidyl,



Chromonyl, Naphtholactamyl, Benzopyridonyl, ortho-Sulfobenzimidyl, Maleinimidyl, Naphtharidinyl, Benzimidazolonyl, Benzoxazolonyl, Benzthiazolonyl, Benzthiazolinyl, Chinazolonyl, Pyrimidyl, Chinoxalonyl, Phthalazonyl, Dioxapyrimidinyl, Pyridonyl, Isochinolonyl, Isochinolinyl, Isothiazolyl, Benzisoxazolyl, Benzisothiazolyl, Indazolonyl, Acridinyl, Acridonyl, Chinazolindionyl, Chinoxalindionyl, Benzoxazindionyl, Benzoxazinonyl und Naphthalimidyl. Sowohl die isocyclischen wie die heterocyclischen aromatischen Reste können die üblichen nicht-wasserlöslichmachenden Substituenten aufweisen, wie

a) Halogenatome, beispielsweise Chlor, Brom oder Fluor.

b) Verzweigte oder unverzweigte Alkylgruppen mit vorzugsweise 1 bis 18, insbesondere 1 bis 12, vor allem 1 bis 8 und besonders bevorzugt mit 1 bis 4 C-Atomen. Diese Alkylgruppen können nicht-wasserlöslichmachende Substituenten aufweisen, wie beispielsweise Fluor, Hydroxy, Cyano,  $-\text{OCOR}_5$ ,  $-\text{OR}_6$ ,  $-\text{COOR}_5$ ,  $-\text{CON}(\text{R}_6)(\text{R}_7)$  oder  $-\text{OCONHR}_5$ , worin  $\text{R}_5$  Alkyl, Aryl, wie Naphthyl, oder unsubstituiertes oder durch Halogen, Alkyl oder  $-\text{O-Alkyl}$  substituiertes Benzyl oder einen heterocyclischen Rest,  $\text{R}_6$  und  $\text{R}_7$  Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch Cyano oder Hydroxy substituiertes Alkyl,  $\text{C}_5\text{-C}_6$ -Cycloalkyl, Aryl oder Heteroaryl, insbesondere unsubstituiertes oder durch Halogen, Alkyl oder  $-\text{O-Alkyl}$  substituiertes Phenyl bedeuten, oder worin  $\text{R}_6$  und  $\text{R}_7$  zusammen mit dem N-Atom einen 5-6 gliedrigen Heteroring bilden, wie beispielsweise einen Morpholin-, Piperidin- oder Phthalimidring. Weitere mögliche Substituenten an den Alkylgruppen sind mono- oder dialkylierte Aminogruppen, Arylreste, wie Naphthyl oder insbesondere unsubstituiertes oder durch Halogen, Alkyl oder  $-\text{O-Alkyl}$  substituiertes Phenyl, oder ferner heterocyclische aromatische Reste, wie z.B. die 2-Thienyl-, 2-Benzoxazolyl-, 2-Benzthiazolyl-, 2-Benzimidazolyl-, 6-Benzimidazolonyl-, 2-, 3- oder 4-Pyridyl-, 2-, 4- oder 6-Chinolyreste.

Enthalten die unter b) genannten Substituenten ihrerseits wieder Alkyl, so kann dieses Alkyl verzweigt oder unverzweigt sein und vorzugsweise



1 bis 18, insbesondere 1 bis 12, vor allem 1 bis 8 und besonders bevorzugt 1 bis 4 C-Atome enthalten.

Beispiele von unsubstituierten oder substituierten Alkylgruppen sind Methyl, Aethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, sec-Butyl, tert.-Butyl, tert.-Amyl, n-Pentyl, n-Hexyl, 1,1,3,3-Tetramethylbutyl, n-Heptyl, n-Octyl, Nonyl, Decyl, Undecyl, Dodecyl, Hydroxymethyl, Trifluormethyl, Trifluoräthyl, Cyanmethyl, Methoxycarbonylmethyl, Acetoxymethyl oder Benzyl.

c) Die Gruppe  $-OR_g$ , worin  $R_g$  Wasserstoff, Alkyl, Aryl, beispielsweise Naphthyl oder insbesondere unsubstituiertes oder durch Halogen, Alkyl, oder -O-Alkyl substituiertes Phenyl,  $C_5-C_6$ -Cycloalkyl, Aralkyl oder einen heterocyclischen Rest bedeutet. In den Definitionen von  $R_g$  vorkommendes Alkyl kann z.B. eine der unter b) als bevorzugt angegebenen Anzahl C-Atome haben. Als Beispiele von  $R_g$  seien genannt: Methyl, Aethyl, n-Propyl, Isopropyl, Trifluoräthyl, Phenyl, o-, m- oder p-Chlorphenyl, o-, m- oder p-Methylphenyl,  $\alpha$ - oder  $\beta$ -Naphthyl, Cyclohexyl, Benzyl, Thienyl oder Pyranymethyl.

d) Die Gruppe  $-SR_g$ , worin  $R_g$  die unter c) angegebene Bedeutung hat. Als Beispiele für  $R_g$  seien genannt: Methyl, Aethyl, n-Propyl, Isopropyl, Phenyl, o-, m- oder p-Chlorphenyl, o-, m- oder p-Methylphenyl,  $\alpha$ - oder  $\beta$ -Naphthyl, Cyclohexyl, Benzyl, Thienyl oder Pyranymethyl.

e) Die Cyangruppe.

f) Die Gruppe der Formel  $-N(R_6)(R_7)$ , worin  $R_6$  und  $R_7$  die unter b) angegebene Bedeutung haben. Als Beispiele seien genannt: Amino, Methylamino, Dimethylamino, Aethylamino, Diäthylamino, Isopropylamino,  $\beta$ -Hydroxyäthylamino,  $\beta$ -Hydroxypropylamino, N,N-Bis-( $\beta$ -hydroxyäthyl)-amino, N,N-Bis-( $\beta$ -cyanäthyl)-amino, Cyclohexylamino, Phenylamino, N-Methylphenylamino, Benzylamino, Dibenzylamino, Piperidyl oder Morpholyl.

g) Die Gruppe der Formel  $-COOR_5$ , worin  $R_5$  die unter b) angegebene



Bedeutung hat. Als Beispiele für  $R_5$  seien genannt: Methyl, Aethyl, Isopropyl, tert.-Butyl, n-Butyl, Phenyl, Benzyl oder Furfuryl.

h) Die Gruppe der Formel  $-N(R_9)COR_5$ , worin  $R_5$  die unter b) angegebene Bedeutung hat,  $R_9$  Wasserstoff, Alkyl, Aryl, beispielsweise Naphthyl oder insbesondere unsubstituiertes oder durch Halogen, Alkyl oder -O-Alkyl substituiertes Phenyl,  $C_5$ - $C_6$ -Cycloalkyl, Aralkyl oder den Rest  $-COR_5$  bedeutet, wobei zwei Reste  $-COR_5$  zusammen mit dem N-Atom einen heterocyclischen Ring bilden können. In den Definitionen von  $R_9$  vorkommendes Alkyl kann z.B. eine der unter b) als bevorzugt angegebenen Anzahl C-Atome haben. Als Beispiele seien genannt: Acetyl-amino, Propionylamino, Butyrylamino, Benzoylamino, p-Chlorbenzoylamino, p-Methylbenzoylamino, N-Methylacetylamino, N-Methyl-benzoylamino, N-Succinimido oder N-Phthalimido.

i) Die Gruppe der Formel  $-N(R_8)COOR_5$ , worin  $R_5$  und  $R_8$  die unter b) bzw. c) angegebene Bedeutung haben. Als Beispiele seien die Gruppen  $-NHCOOCH_3$ ,  $-NHCOOC_2H_5$  oder  $-NHCOOC_6H_5$  genannt.

j) Die Gruppe der Formel  $-N(R_8)CON(R_6)(R_7)$ , worin  $R_6$ ,  $R_7$  und  $R_8$  die unter b) und c) angegebene Bedeutung haben. Als Beispiele seien genannt: Ureido, N-Methylureido, N-Phenylureido oder N,N-2',4'-Dimethylphenylureido.

k) Die Gruppe der Formel  $-NHSO_2R_5$ , worin  $R_5$  die unter b) angegebene Bedeutung hat. Als Beispiele seien genannt: Methylsulfonylamino, Phenylsulfonylamino, p-Toluylsulfonylamino oder  $\beta$ -Naphthylsulfonylamino.

l) Die Gruppen der Formel  $-SO_2R_5$  oder  $-SOR_5$ , worin  $R_5$  die unter b) angegebene Bedeutung hat. Als Beispiele seien genannt: Methylsulfonyl, Aethylsulfonyl, Phenylsulfonyl, 2-Naphthylsulfonyl, Phenylsulfoxidyl.



m) Die Gruppe der Formel  $-SO_2OR_5$ , worin  $R_5$  die unter b) angegebene Bedeutung hat. Als Beispiele für  $R_5$  seien genannt: Methyl, Aethyl, Phenyl, o-, m- oder p-Chlorphenyl, o-, m- oder p-Methylphenyl,  $\alpha$ - oder  $\beta$ -Naphthyl.

n) Die Gruppe der Formel  $-CON(R_6)(R_7)$ , worin  $R_6$  und  $R_7$  die unter b) angegebene Bedeutung haben. Als Beispiele seien genannt: Carbamoyl, N-Methylcarbamoyl, N-Aethylcarbamoyl, N-Phenylcarbamoyl, N,N-Dimethylcarbamoyl, N-Methyl-N-phenylcarbamoyl, N- $\alpha$ -Naphthylcarbamoyl oder N-Piperidylcarbamoyl.

o) Die Gruppe der Formel  $-SO_2N(R_6)(R_7)$ , worin  $R_6$  und  $R_7$  die unter b) angegebene Bedeutung haben. Als Beispiele seien genannt: Sulfamoyl, N-Methylsulfamoyl, N-Aethylsulfamoyl, N-Phenylsulfamoyl, N-Methyl-N-phenylsulfamoyl oder N-Morpholylsulfamoyl.

p) Die Gruppe der Formel  $-N=N-R_{10}$ , worin  $R_{10}$  den Rest einer Kupplungskomponente oder einen gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl oder -O-Alkyl substituierten Phenylrest bedeutet. In den Definitionen von  $R_{10}$  vorkommendes Alkyl kann z.B. eine der unter b) als bevorzugt angegebenen Anzahl C-Atome haben. Als Beispiele für  $R_{10}$  seien genannt: die Acetoacetarylid-, Pyrazolyl-, Pyridonyl-, o- oder p-Hydroxyphenyl-, o-Hydroxynaphthyl-, p-Aminophenyl- oder p-N,N-Dimethylaminophenylreste.

q) Die Gruppe der Formel  $-OCOR_5$ , worin  $R_5$  die unter b) angegebene Bedeutung hat. Als Beispiele für  $R_5$  seien genannt: Methyl, Aethyl, Phenyl, o-, m- oder p-Chlorphenyl.

r) Die Gruppe der Formel  $-OCONHR_5$ , worin  $R_5$  die unter b) angegebene Bedeutung hat. Als Beispiele für  $R_5$  seien genannt: Methyl, Aethyl, Phenyl, o-, m- oder p-Chlorphenyl.



$R_3$  und  $R_4$  als nicht-wasserlöslichmachende Substituenten können insbesondere bedeuten:

- 1) Verzweigte oder unverzweigte Alkylgruppen wie oben unter b) angegeben.
- 2) Verzweigte oder unverzweigte Alkenyl- oder Alkynylgruppen mit vorzugsweise 2 bis 18, insbesondere 2 bis 12, vor allem 2 bis 6 C-Atomen. Diese Alkenyl- und Alkynylgruppen können ihrerseits nicht-wasserlöslichmachende Substituenten aufweisen, wie sie beispielsweise unter b) genannt sind. Beispiele von Alkenyl- oder Alkynylgruppen sind Aethylenyl, Propylenyl, Butenyl, Isobutenyl, Isoprenyl, 1-Pentenyl, 2-Methyl-2-butenyl, 3-Methyl-1-butenyl, 3-Propyl-1-hexenyl, Propadienyl, 1,2-Butadienyl, Aethinyl, Propargyl, 1-Butinyl oder 4-Methyl-2-pentinyl.
- 3) Die Gruppe der Formel  $-COR_8$ , mit  $R_8$  wie unter c) ausgedeutet.
- 4) Die Gruppe der Formel  $-CON(R_6)(R_7)$ , wie unter b) ausgedeutet.
- 5) Die Epoxyäthylgruppe.
- 6) Unsubstituiertes oder durch Halogen, wie Chlor oder Brom, Nitro, Cyano, Trifluormethyl, Alkyl, -O-Alkyl, Phenyl, -O-Phenyl, Alkoxy-carbonyl oder Phenoxycarbonyl substituiertes Aryl, wie Phenyl, Naphthyl, Anthrachinonyl, 4-Methylphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 4-Chlorphenyl, 4-Nitrophenyl oder 3-Methoxyphenyl.
- 7) Die Gruppe der Formel  $-CR_{11}=Y$ , worin  $R_{11}$  Wasserstoff, Alkyl, unsubstituiertes oder durch Chlor, Brom, Nitro, Cyano, Trifluormethyl, Alkyl, -O-Alkyl, Phenyl oder -O-Phenyl substituiertes Phenyl bedeutet, und Y einen Methinrest, der sich von einer aktiven

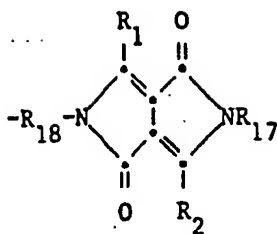


$$\text{NC}-\overset{\text{O}}{\underset{\text{||}}{\text{C}}}-\text{COOR}_{14} \quad \text{oder} \quad \text{NC}-\overset{\text{O}}{\underset{\text{||}}{\text{C}}}-\text{NH-R}_{14}$$
O=C1NC(R15)C(=O)N(R16)C1=O

### 8) Die Gruppe der Formel



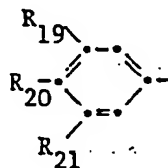
- 8 -



worin  $R_1$  und  $R_2$  die oben angegebenen Bedeutungen haben,  $R_{17}$  Wasserstoff oder eine der unter 1) bis 12) angegebenen Gruppen bedeutet, und  $R_{18}$  einen zweiwertigen Rest bedeutet, der sich von einem  $C_1$ - $C_8$ -Dihaloalkan, wie  $Cl(CH_2)_2Cl$ , Diisocyanat, wie Toluylendiisocyanat,  $C_1$ - $C_{10}$ -Dicarbonsäurehalogenid, wie  $ClCO(CH_2)_4COCl$ , oder einem aktivierten Aethylendihalogenuid, wie  $ClCH_2CH=CH-CH_2Cl$ , von einem Phenylendihalogenuid, oder einem Xylylendihalogenuid ableitet. Halogen kann insbesondere Chlor oder Brom bedeuten.

Von besonderem Interesse sind Verbindungen der Formel I, worin  $R_1$  und  $R_2$  unsubstituiertes oder nicht-wasserlöslichmachende Substituenten aufweisendes Phenyl oder Naphthyl bedeuten, und  $R_3$  und  $R_4$  beide verschieden von Wasserstoff sind und einen nicht-wasserlöslich machenden Substituenten bedeuten. In besonders bevorzugten Verbindungen der Formel I bedeuten  $R_3$  und  $R_4$  den gleichen nicht-wasserlöslichmachenden Substituenten.

Bevorzugte Verbindungen entsprechen der Formel I, worin  $R_1$  und  $R_2$  einen Rest der Formel



(II)

bedeuten, worin  $R_{19}$ ,  $R_{20}$  und  $R_{21}$  unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Carbamoyl, Cyano, Trifluormethyl,  $C_2$ - $C_{13}$ -Alkylcarbamoyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkylmercapto,  $C_2$ - $C_{13}$ -Alkoxy-carbonyl,  $C_2$ - $C_{13}$ -Alkanoylamino,  $C_1$ - $C_{12}$ -Monoalkylamino,  $C_2$ - $C_{24}$ -Dialkylamino, unsubstituiertes oder durch Halogen,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy substituiertes Phenoxy, Phenylmercapto, Phenoxycarbonyl, Phenylcarba-



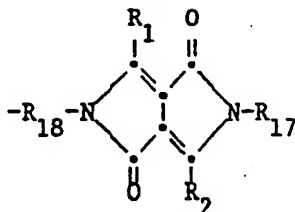
moyl oder Benzoylamino bedeuten, wobei mindestens einer der Substituenten  $R_{19}$ ,  $R_{20}$  und  $R_{21}$  Wasserstoff bedeutet.

Besonders bevorzugte Verbindungen entsprechen der Formel I, worin  $R_1$  und  $R_2$  einen Rest der Formel



bedeuten, worin einer der Substituenten  $R_{22}$  und  $R_{23}$  Chlor, Brom,  $C_1-C_4$ -Alkyl, Cyano,  $C_1-C_4$ -Alkoxy, unsubstituiertes oder durch Chlor oder Methyl substituiertes Phenoxy, Carbamoyl,  $C_2-C_5$ -Alkylcarbamoyl, unsubstituiertes oder durch Chlor, Methyl oder Methoxy substituiertes Phenylcarbamoyl bedeutet, und der andere Wasserstoff ist.

Bevorzugte Verbindungen entsprechen der Formel I, worin  $R_3$  und  $R_4$   $C_1-C_{12}$ -Alkyl,  $C_2-C_{13}$ -Alkoxycarbonyl, Carbamoyl,  $C_2-C_{13}$ -Alkylcarbamoyl,  $C_2-C_{13}$ -Alkyl- $C_1-C_4$ -alkoxycarbonyl, unsubstituiertes oder durch Halogen,  $C_1-C_{12}$ -Alkyl,  $C_1-C_{12}$ -Alkoxy, Trifluormethyl oder Nitro substituiertes Phenyl, Benzyl oder Benzoyl oder die Gruppe der Formel



bedeuten, worin  $R_1$  und  $R_2$  unsubstituiertes oder nicht-wasserlöslichmachende Substituenten aufweisendes Phenyl oder Naphthyl bedeuten,  $R_{17}$  Wasserstoff und  $R_{18}$  einen zweiwertigen Rest bedeuten, der sich von einem  $C_1-C_8$ -Dihaloalkan,  $C_1-C_{10}$ -Dicarbonsäurehalogenid, Äthylendihihalogenid, Phenylendihihalogenid oder Xylylendihihalogenid ableitet.

Besonders bevorzugte Verbindungen entsprechen der Formel I, worin  $R_3$  und  $R_4$ ,  $C_1-C_8$ -Alkyl,  $C_2-C_5$ -Alkoxycarbonyl, Carbamoyl,  $C_2-C_{13}$ -Alkyl- $C_1-C_4$ -alkoxycarbonyl, unsubstituiertes oder durch Chlor, Brom,  $C_1-C_4$ -Alkyl,  $C_1-C_4$ -Alkoxy, Trifluormethyl oder Nitro substituiertes Phenyl bedeuten.

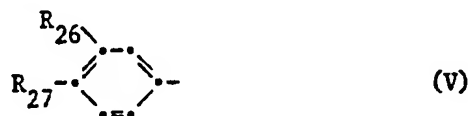


Von besonderem Interesse sind Verbindungen der Formel I, worin  $R_1$  und  $R_2$  einen Rest der Formel



bedeuten, worin einer der Substituenten  $R_{24}$  und  $R_{25}$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl und der andere Wasserstoff bedeutet, und  $R_3$  und  $R_4$   $C_1$ - $C_8$ -Alkyl bedeuten.

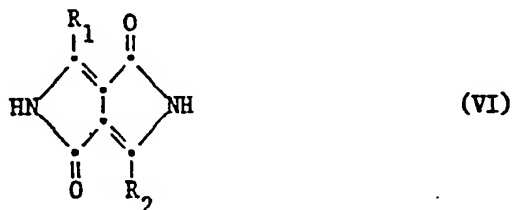
Von weiterem Interesse sind Verbindungen der Formel I, worin  $R_1$  und  $R_2$  einen Rest der Formel



bedeuten, worin einer der Substituenten  $R_{26}$  und  $R_{27}$  Cyano und der andere Wasserstoff bedeuten, und  $R_3$  und  $R_4$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl bedeuten.

Die Verbindungen der Formel I können auf verschiedene Art hergestellt werden, beispielsweise

a) durch Umsetzen der Verbindung der Formel



mit einer die Reste  $R_3$  bzw.  $R_4$  als Abgangsgruppen enthaltenden Verbindung in einem organischen Lösungsmittel, oder

b) durch Umsetzen von 2 Mol einer Verbindung der Formel



oder von je einem Mol der Verbindungen der Formel (VII) und (VIII) mit 1 Mol eines Bernsteinsäurediesters in Gegenwart von Base und einem



organischen Lösungsmittel (vgl. J.Chem.Soc. 1976, S. 5) und anschliessendes Dehydrieren.

Die Ausgangsverbindungen der Formeln (VI), (VII) und (VIII) sind bekannt und können nach bekannten Verfahren hergestellt werden.

Je nach Art ihrer Substituenten und des zu färbenden Polymeren können die Verbindungen der Formel I insbesondere als polymerlösliche Farbstoffe für z.B. Polystyrol, Polyamide, ABS, vor allem für lineare Polyester, oder auch als Pigmente für hochmolekulares organisches Material verwendet werden. Als lineare Polyester seien insbesondere jene erwähnt, die durch Polykondensation von Terephthalsäure oder deren Estern mit Glykolen der Formel  $\text{HO}-(\text{CH}_2)_n-\text{OH}$ , worin n die Zahl 2-10 bedeutet, oder mit 1,4-Di-(hydroxymethyl)-cyclohexan oder durch Polykondensation von Glykoläthern von Hydroxybenzoesäuren, beispielsweise p-( $\beta$ -Hydroxyäthoxy)-benzoesäure erhalten werden. Der Begriff lineare Polyester umfasst auch Kopolyester, die durch teilweisen Ersatz der Terephthalsäure durch eine andere Dicarbonsäure und/oder durch teilweisen Ersatz des Glykols durch ein anderes Diol erhalten werden.

Von besonderem Interesse sind jedoch die Polyäthylenterephthalate.

Die zu färbenden linearen Polyester werden zweckmässig in Form von Pulver, Schnitzeln oder Granulaten mit dem Farbstoff innig vermischt. Dies kann beispielsweise durch Panieren der Polyester-Teilchen mit dem fein verteilten trockenen Farbstoffpulver oder durch Behandeln der Polyesterteilchen mit einer Lösung bzw. Dispersion des Farbstoffes in einem organischen Lösungsmittel und nachheriger Entfernung des Lösungsmittels geschehen.

Die zu färbende Substanz kann auch nach der Badfärbung eingefärbt werden.

Zur Nuanceeinstellung können Gemische der Verbindungen der Formel I



sowie Gemische einer oder mehrerer Verbindungen der Formel I mit Dispersionsfarbstoffen verwendet werden.

Schliesslich kann die Verbindung der Formel I auch direkt dem geschmolzenen Polyester oder auch vor oder während der Polykondensation des Polyäthylenterephthalates zugegeben werden.

Das Verhältnis von Farbstoff zu Polyester kann, je nach der gewünschten Farbstärke, innerhalb weiter Grenzen schwanken. Im allgemeinen empfiehlt sich die Verwendung von 0,01-3 Teilen Farbstoff auf 100 Teile Polyester.

Die so behandelten Polyesterteilchen werden nach bekannten Verfahren im Extruder geschmolzen und zu Gegenständen, insbesondere Folien oder Fasern, ausgepresst oder zu Platten gegossen.

Im Falle der Verwendung als Pigmente ist es vorteilhaft, die bei der Synthese anfallenden Produkte in eine feindisperse Form überzuführen. Dies kann auf verschiedene Weise geschehen, beispielsweise:

- a) durch Mahlen oder Kneten, zweckmässig in Gegenwart von Mahlhilfsmitteln, wie anorganischen oder organischen Salzen mit oder ohne Zusatz organischer Lösungsmittel. Nach dem Mahlen werden die Hilfsmittel wie üblich entfernt, lösliche anorganische Salze z.B. mit Wasser und wasserunlösliche organische Lösungsmittel beispielsweise durch Wasserdampfdestillation,
- b) durch Umfällen aus Schwefelsäure, Methansulfonsäure, Trichloressigsäure oder Polyphosphorsäure.
- c) im Falle von Produkten, in denen  $R_3$  oder  $R_4$  Wasserstoff ist, durch Ueberführen des Rohpigmentes in ein Alkali- oder Aminsalt und Hydrolyse des letzteren. Dies geschieht beispielsweise durch Anrühren des Rohpigmentes mit einer Base, beispielsweise mit einem Alkalihydroxid, oder -alkoholat, Ammoniak oder einem Amin in einem polaren organi-



schen Lösungsmittel wie Dimethylformamid, wobei das Pigment ganz oder teilweise in Lösung geht. Durch Hydrolyse, vorzugsweise durch Ansäuern der gegebenenfalls filtrierten Lösung wird das Pigment ausgefällt.

Es kann sich als zweckmässig erweisen, die nach a), b) oder c) behandelten Pigmente mit organischen Lösungsmitteln, vorzugsweise mit solchen, die über 100°C sieden, nachzubehandeln.

Als besonders geeignet erweisen sich durch Halogenatome, Alkyl- oder Nitrogruppen substituierte Benzole, wie Xylole, Chlorbenzol-, o-Dichlorbenzol oder Nitrobenzol sowie Pyridinbasen, wie Pyridin, Picolin oder Chinolin, ferner Ketone wie Cyclohexanon, Aether wie Äthylen-glykolmonomethyl- oder -monoäthyläther, Amide wie Dimethylformamid oder N-Methyl-pyrrolidon, sowie Dimethylsulfoxid, Sulfolan oder Wasser allein, gegebenenfalls unter Druck. Man kann die Nachbehandlung auch in Wasser in Gegenwart von organischen Lösungsmitteln und/oder mit Zusatz von oberflächenaktiven Substanzen, oder aliphatischen Aminen oder mit flüssigem Ammoniak durchführen.

Je nach Verwendungszweck erweist es sich als vorteilhaft, die Pigmente als Toner oder in Form von Präparaten zu verwenden.

Das hochmolekulare organische Material kann natürlicher oder künstlicher Herkunft sein. Es kann sich z.B. um Naturharze oder trocknende Öle, Kautschuk oder Casein oder um abgewandelte Naturstoffe, wie Chlorkautschuk, ölmodifizierte Alkydharze, Viscose, um Celluloseäther oder Ester, wie Celluloseacetat, Cellulosepropionat, Celluloseaceto-butyrat oder Nitrocellulose handeln, insbesondere aber um vollsynthetische organische Polymere (Duroplaste und Thermoplaste), wie sie durch Polymerisation, Polykondensation oder Polyaddition erhalten werden. Aus der Klasse der Polymerisationsharze seien in erster Linie genannt, Polyolefine, wie Polyäthylen, Polypropylen, oder Polyisobutylen, ferner substituierte Polyolefine, wie Polymerisate aus Vinylchlorid,



Vinylacetat, Styrol, Acrylnitril, Acrylsäure- und/oder Methacrylsäureestern oder Butadien, sowie Kopolymerisate der erwähnten Monomeren, insbesondere ABS oder EVA.

Aus der Reihe der Polyadditions- und Polykondensationsharze seien die Kondensationsprodukte von Formaldehyd mit Phenolen, die sogenannten Phenoplaste, und die Kondensationsprodukte von Formaldehyd mit Harnstoff, Thioharnstoff und Melamin, die sogenannten Aminoplaste, die als Lackharze verwendeten Polyester, und zwar sowohl gesättigte, wie z.B. Alkydharze, als auch ungesättigte, wie beispielsweise Maleinatharze, ferner die linearen Polyester und Polyamide oder Silikone, genannt.

Die erwähnten hochmolekularen Verbindungen können einzeln oder in Gemischen, als plastische Massen oder Schmelzen, die gegebenenfalls zu Fasern versponnen werden können, vorliegen.

Sie können auch in Form ihrer Monomeren oder im polymerisierten Zustand in gelöster Form als Filmbildner oder Bindemittel für Lacke oder Druckfarben vorliegen, wie z.B. Leinölfirnis, Nitrocellulose, Alkydharze, Melaminharze und Harnstoff-Formaldehydharze oder Acrylharze.

Die Pigmentierung der hochmolekularen, organischen Substanzen mit den Pigmenten der Formel (I) erfolgt beispielsweise derart, dass man ein solches Pigment gegebenenfalls in Form von Masterbatches diesen Substraten unter Verwendung von Walzwerken, Misch- oder Mahlapparaten zumischt. Das pigmentierte Material wird hierauf nach an sich bekannten Verfahren wie Kalandrieren, Pressen, Strangpressen, Streichen, Giessen oder Spritzguss in die gewünschte endgültige Form gebracht. Oft ist es erwünscht, zur Herstellung von nicht starren Formlingen oder zur Verringerung ihrer Sprödigkeit den hochmolekularen Verbindungen vor der Verformung sogenannte Weichmacher einzuverleiben. Als solche können z.B. Ester der Phosphorsäure, Phthalsäure oder Sebacinsäure



dienen. Die Weichmacher können im erfindungsgemässen Verfahren vor oder nach der Einverleibung des Pigmentfarbstoffes in die Polymeren eingearbeitet werden. Es ist ferner möglich, zwecks Erzielung verschiedener Farbtöne den hochmolekularen, organischen Stoffen neben den Verbindungen der Formel (I) noch Füllstoffe bzw. andere farbgebende Bestandteile wie Weiss-, Bunt- oder Schwarzpigmente in beliebigen Mengen zuzufügen.

Zum Pigmentieren von Lacken und Druckfarben werden die hochmolekularen organischen Materialien und die Verbindungen der Formel (I) gegebenenfalls zusammen mit Zusatzstoffen wie Füllmitteln, anderen Pigmenten, Siccativen oder Weichmachern, in einem gemeinsamen organischen Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch fein dispergiert bzw. gelöst. Man kann dabei so verfahren, dass man die einzelnen Komponenten für sich oder auch mehrere gemeinsam dispergiert bzw. löst, und erst hierauf alle Komponenten zusammenbringt.

Die erhaltenen Färbungen, beispielsweise in Kunststoffen, Fasern, Lacken oder Drucken, zeichnen sich durch einen gelben bis roten Farbton, eine sehr grosse Farbstärke, hohe Sättigung, gute Dispergierbarkeit, gute Ueberlackier-, Migrations-, Hitze-, Licht- und Wetterechtheit sowie durch einen guten Glanz und gutes IR-Remissionsverhalten aus.

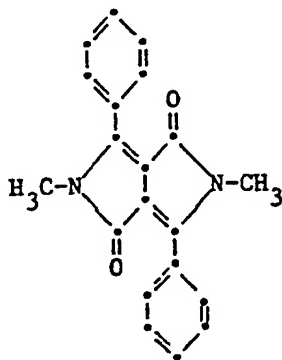
Die Verbindungen der Formel (I) können auch als photoelektrophoretische Toner verwendet werden.

Wenn die Verbindungen der Formel (I) in den angewandten Polymeren gelöst vorliegen, zeichnen sie sich ebenfalls durch reinen Farbton, grosse Farbstärke, gute Echtheiten, insbesondere Licht- und Sublimierechtheit, und ausserdem durch hohe Fluoreszenz aus. Sie eignen sich in Sonnenenergie-Kollektoren und zur Herstellung von Laserstrahlen.



In den folgenden Beispielen sind Teile Gewichtsteile und Prozente Gewichtsprozente, sofern nichts anderes angegeben ist.

Beispiel 1a: 14,5 Teile 1,4-Diketo-3,6-diphenylpyrrolo-[3,4-c]-pyrrol, 15 Teile wasserfreies Kaliumcarbonat, 40 Teile p-Toluolsulfonsäuremethylester und 170 Teile trockenes Nitrobenzol werden eine Stunde unter Rühren auf 200-205°C erhitzt. Nach Abkühlen auf 20°C wird das entstandene 1,4-Diketo-2,5-dimethyl-3,6-diphenylpyrrolo-[3,4-c]-pyrrol abfiltriert, mit Toluol, dann Methanol, und darauf mit heissem Wasser gewaschen und getrocknet. Man erhält 10,85 Teile orange Kristalle der Verbindung der Formel (IX) (Smp. 236-238°).



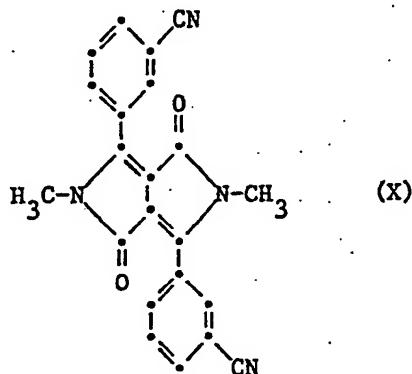
(IX) .

Beispiel 1b: 1 Teil des gemäß Beispiel 1a erhaltenen Farbstoffes wird mit 2 Teilen einer 50%igen wässrigen Lösung des Natriumsalzes der Dinaphthylmethandisulfonsäure nass vermahlen und getrocknet.

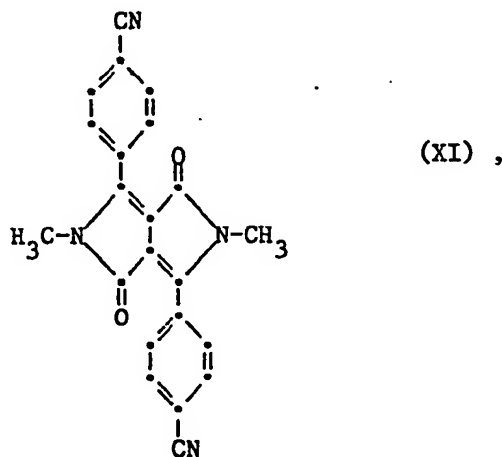
0,1 Teile dieses Farbstoffpräparates werden mit 0,1 Teilen Oleyl-methyltaurid-Natriumsalz, 0,1 Teilen Dinaphthylmethandisulfonsäure-Natriumsalz und 0,5 Teilen Ammoniumsulfat verrührt. Durch Verdünnen mit Wasser wird daraus ein Färbebad von 200 Teilen bereitet und dessen pH-Wert mit 85%iger wässriger Ameisensäure auf 5 gestellt. In dieses Bad geht man bei 50°C mit 10 Teilen eines Diolen-Gewebes (Polyester) ein, steigert die Temperatur innert 30 Minuten im geschlossenen Gefäß auf 120°C und dann innerhalb weiterer 10 Minuten auf 130°C. Anschliessend wird gut gespült. Man erhält eine kräftige gelbe Färbung, wobei der Farbstoff sehr gut aus dem Färbebad ausgezogen ist.



Beispiel 2: 6,8 Teile 1,4-Diketo-3,6-di-(3'-cyanophenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol, 6 Teile wasserfreies Kaliumcarbonat und 16 Teile p-Toluolsulfonsäuremethylester werden in 100 Teilen trockenem Nitrobenzol 2 Stunden unter Rühren auf 200-205°C erhitzt. Der entstandene Farbstoff wird nach dem Erkalten der Suspension abfiltriert, mit Nitrobenzol, Aceton und schliesslich mit heissem Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen erhält man 5,5 Teile 1,4-Diketo-2,5-dimethyl-3,6-di-(3'-cyanophenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol [Formel (X)] in Form von braunroten Kristallen. Der Farbstoff färbt nach Ueberführen in feine Verteilung PVC und Lacke in roten Tönen von guter Licht- und Migrationsechtheit.



Beispiel 3: Verwendet man statt 6,8 Teilen 1,4-Diketo-3,6-di-(3'-cyanophenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol 6,8 Teile 1,4-Diketo-3,6-di-(4'-cyanophenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol und arbeitet sonst wie in Beispiel 2 beschrieben, so erhält man 5,5 Teile der Verbindung der Formel XI

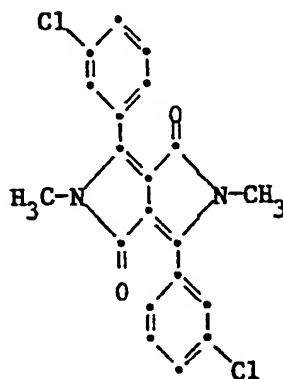




die PVC und Lacke in braunorangen Tönen von guter Licht- und Migrations-  
echtheit färbt.

Beispiel 4:

4a) Zur Suspension von 7,2 Teilen 1,4-Diketo-3,6-di-(3'-chlorphenyl)-  
pyrrolo[3,4-c]-pyrrol und 11,1 Teilen Kaliumcarbonat in 70 Teilen Di-  
methylformamid wird bei 135°C unter Rühren eine Lösung von 16 Teilen  
Toluol-4-sulfonsäuremethylester in 30 Teilen Dimethylformamid in 40  
Minuten zugetropft. Die Mischung wird 10 Minuten bei 135-140°C nach-  
gerührt, alsdann auf 20°C abgekühlt und filtriert. Das abfiltrierte  
Produkt wird zweimal mit wenig Dimethylformamid, darauf mit Methanol  
und 90°C heissem Wasser gewaschen. Das Rohprodukt wird in Wasser  
suspendiert, die Suspension zum Sieden erhitzt und filtriert. Zur  
Abtrennung von nicht umgesetztem Ausgangsmaterial wird das getrock-  
nete und pulverisierte Rohprodukt mit 175 Teilen Toluol zum Sieden  
erhitzt und die filtrierte Lösung nach Abkühlen auf 15°C mit 400 Teil-  
len Petroläther (Kp. 40 - 60°C) versetzt. Das ausfallende 1,4-Diketo-  
2,5-dimethyl-3,6-di-(3'-chlorphenyl)-pyrrolo[3,4-c]-pyrrol (Formel XII)  
wird abfiltriert und getrocknet. Es stellt ein orangerotes Pulver  
mit dem Schmelzpunkt 226 - 227°C dar. Die gelbe Lösung in Dimethyl-  
formamid zeigt ausgeprägte gelbe Fluoreszens. Der Farbstoff färbt  
nach der im Beispiel 1b beschriebenen Methode PES in reinen gelben  
Tönen von guter Licht- und Sublimierechtheit.

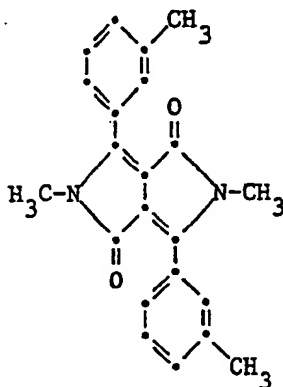


(XII)



4b) Ersetzt man Toluol-4-sulfonsäuremethylester durch Toluol-4-sulfonsäureäthylester, so erhält man 1,4-Diketo-2,5-diäthyl-3,6-di-(3'-chlorphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol in Form eines gelben Pulvers vom Fp. 203 - 205°C mit ähnlichen Eigenschaften.

Beispiel 5: 9,5 Teile 1,4-Diketo-3,6-di-(3'-methylphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol, 9 Teile wasserfreies Kaliumcarbonat und 24 Teile p-Toluolsulfonsäuremethylester werden mit 85 Teilen Nitrobenzol 1 Stunde unter Rühren auf 190°C erhitzt. Die abgekühlte Reaktionsmischung wird filtriert. Der gebildete Farbstoff bleibt im Lösungsmittel gelöst. Mittels Wasserdampfdestillation wird das Nitrobenzol entfernt und der Rohfarbstoff durch Kristallisation aus 45 Teilen Toluol gereinigt. Man erhält 3,8 Teile 1,4-Diketo-2,5-dimethyl-3,6-di(3'-methylphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol in Form oranger Kristalle vom Smp. 195-197°C (Formel XIII). Der Farbstoff färbt PES nach der in Beispiel 1b angegebenen Methode in reinem gelben Ton von guten Echtheitseigenschaften.

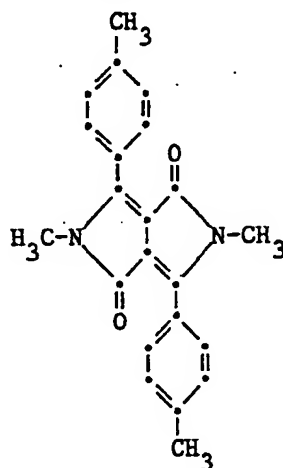


(XIII)

Beispiel 6: 9,5 Teile 1,4-Diketo-3,6-di-(4'-methylphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol, 9 Teile wasserfreies Kaliumcarbonat, 24 Teile p-Toluolsulfonsäuremethylester und 110 Teile Nitrobenzol werden 1/2 Stunde bei 200°C gerührt. Nach Erkalten der Mischung wird der Farbstoff abfiltriert, mit wenig Nitrobenzol, alsdann mit Methanol und heissem Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen erhält man 5,8 Teile 1,4-Diketo-



2,5-dimethyl-3,6-di-(4'-methylphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol in Form gelbstichig roter Kristalle vom Smp. 260°C (Formel XIV). Der Farbstoff färbt PES nach der in Beispiel 1 beschriebenen Methode in reinen gelben Tönen von guten Echtheitseigenschaften.

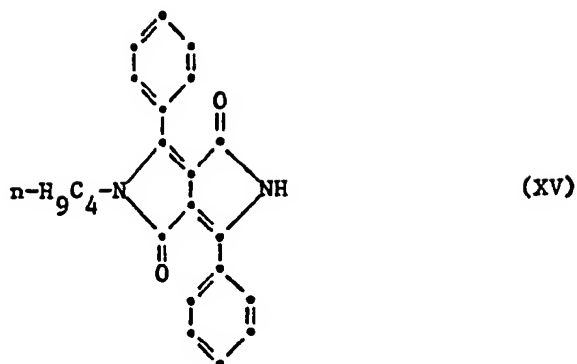


(XIV)

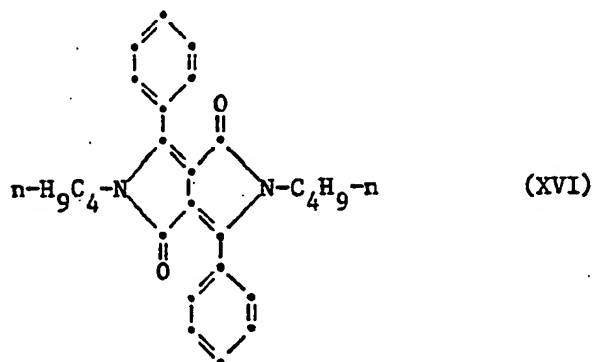
Beispiel 7: Eine Suspension von 5,8 Teilen 1,4-Diketo-3,6-diphenylpyrrolo-[3,4-c]-pyrrol in 60 Teilen Dimethylformamid wird unter Rühren bei 20°C mit 8,1 Teilen einer 30%igen methanolischen Lösung von Natriummethylat versetzt. Die Mischung wird 20 Minuten bei 25°C verrührt. Nach Abdestillieren von 15 Teilen Lösungsmittel bei 20 mbar, Abkühlen auf 20°C und Zugabe von 8,4 Teilen n-Butylbromid, wird die Mischung 20 Stunden bei 60°C, anschliessend 2 Stunden bei 100°C gerührt. Nach beendeter Reaktion wird das Gemisch in 500 Teile Wasser ausgetragen, die Mischung zum Sieden erhitzt und hierauf auf 10°C gekühlt. Das abfiltrierte Rohprodukt wird mit 100 Teilen Methanol zum Sieden erhitzt. Die Mischung wird heiss filtriert und der ungelöste Anteil wie das Filtrat gesondert aufgearbeitet.

Der ungelöste Anteil lässt sich aus einer reichlichen Menge Methanol kristallisieren. Das erhaltene Produkt ist 1,4-Diketo-2-n-butyl-3,6-diphenylpyrrolo-[3,4-c]-pyrrol vom Smp. 250-252°C (Formel XV). Dieser Farbstoff besitzt sehr gutes Ziehvermögen auf PES und liefert analog Beispiel 1b eine kräftige gelbe Färbung mit sehr guter Sublimier- und ausreichender Lichtechtheit.



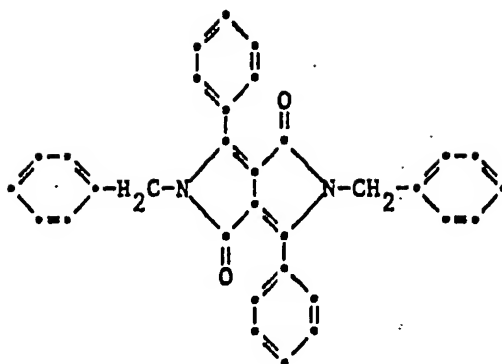


Das aus dem abgekühlten Filtrat isolierte Produkt wird nochmals aus Cyclohexan kristallisiert. Das erhaltene 1,4-Diketo-2,5-di-n-butyl-3,6-diphenylpyrrolo-[3,4-c]-pyrrol vom Smp. 123-124°C (Formel XVI) ergibt nach der im Beispiel 1b angegebenen Färbemethode auf PES ein reines Gelb von sehr guter Sublimier- und guter Lichtechtheit.



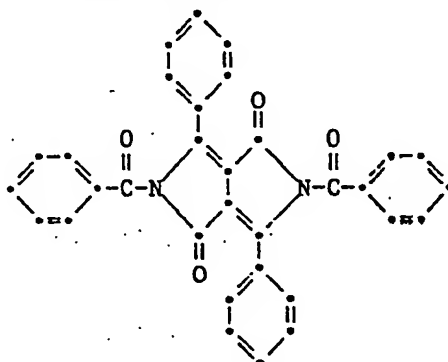
Beispiel 8: Eine Suspension von 5,8 Teilen 1,4-Diketo-3,6-diphenylpyrrolo-[3,4-c]-pyrrol in 70 Teilen Dimethylformamid wird bei 20°C mit 5,6 Teilen Kalium-t-butylat versetzt und 1 Stunde bei 20°C verrührt. Alsdann wird die Mischung mit 7,6 Teilen Benzylchlorid versetzt und 2 Stunden bei 65°C gehalten. Nach Abkühlen auf 20°C wird das Reaktionsprodukt abfiltriert, mit wenig Dimethylformamid, darauf mit Aceton und heissem Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen erhält man 4,5 Teile 1,4-Diketo-2,5-dibenzyl-3,6-diphenylpyrrolo-[3,4-c]-pyrrol (Formel XVII), das, falls erforderlich, aus Dimethylformamid kristallisiert werden kann. Es bilden sich gelborange Kristalle vom Smp. 290-292°C.





(XVII)

Beispiel 9: 5,8 Teile 1,4-Diketo-3,6-diphenylpyrrolo-[3,4-c]-pyrrol werden mit 50 Teilen Benzoylchlorid 22 Stunden bei 190°C verrührt. Das Ausgangsmaterial geht im Verlaufe der Reaktion in Lösung. Beim Abkühlen des Reaktionsgemisches fällt die Hauptmenge des Umsetzungsproduktes aus. Das Reaktionsgemisch wird unter Rühren in 320 Teilen Methanol eingetragen und die Mischung 2 Stunden ohne Beheizung gerührt. Das ausgefallene Produkt wird abfiltriert, mit Methanol gewaschen und getrocknet. Man erhält 4,9 Teile eines ockerfarbenen Rohproduktes, das durch Kristallisation aus 50 Teilen Dimethylformamid unter Zusatz eines Filtrierhilfsmittels gereinigt wird. Man erhält 3,8 Teile 1,4-Diketo-2,5-dibenzoyl-3,6-diphenylpyrrolo-[3,4-c]-pyrrol in Form bräunlich-gelber Kristalle (Formel XVIII).



(XVIII)



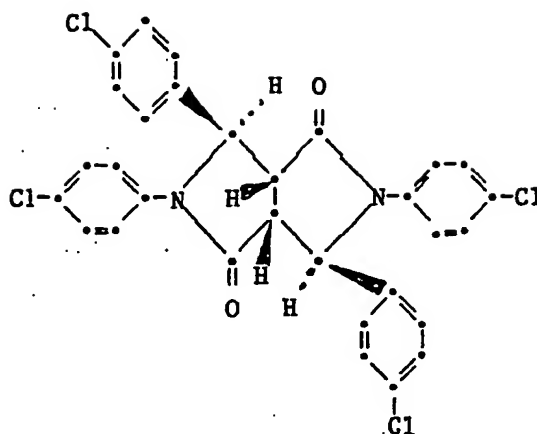
Beispiel 10:

a) Die Mischung von 8,7 Teilen Bernsteinsäurediäthylester, 25 Teilen 4,4'-Dichlorbenzalanilin und 60 Teilen trockenem Dimethylformamid wird in einer Stickstoffatmosphäre bei  $-17^{\circ}\text{C}$  mit 0,5 Teilen Kalium-t-butylat versetzt. Die Temperatur steigt auf  $-11^{\circ}\text{C}$  an. Nach 15 Minuten Rühren wird bei  $-16^{\circ}\text{C}$  abermals 0,5 Teile Kalium-t-butylat zugegeben und anschliessend die Mischung 2 Stunden bei  $-10$  bis  $-15^{\circ}\text{C}$  gerührt. Aus der ursprünglichen Suspension entsteht nach ca. 25 Minuten eine hellgelbe Lösung.

Nach Zugabe von 3 Teilen Eisessig, vermischt mit 15 Teilen Aethanol, wird die Mischung in 1000 Teile Wasser eingerührt. Nach halbstündigem Rühren wird der Niederschlag abfiltriert und unter Vakuum bei  $70^{\circ}\text{C}$  getrocknet. Die erhaltenen 26 Teile eines Produktgemisches werden mit 420 Teilen Methanol 2 Stunden bei Siedetemperatur verrührt. Nach Erkalten der Suspension wird der Niederschlag abfiltriert, mit Methanol gewaschen und unter Vakuum bei  $70^{\circ}\text{C}$  getrocknet.

Das vorgereinigte Produkt (16 Teile) wird mit 250 Teilen n-Butanol 10 Minuten bei Siedetemperatur verrührt. Man lässt die Suspension auf  $80^{\circ}\text{C}$  abkühlen, filtriert darauf das ungelöste Produkt II (siehe unten) ab, kühlt das Filtrat auf  $20^{\circ}\text{C}$  und filtriert das auskristallisierte Produkt I nach 1 Stunde ab. Nach Waschen mit Methanol und Trocknen erhält man 4,6 Teile des farblosen Produktes I mit dem Schmelzpunkt  $257-258^{\circ}\text{C}$ . Durch Kristallisation aus n-Butanol erhält man das reine Produkt mit dem Schmelzpunkt  $259-260^{\circ}\text{C}$ . Nach Analyse, Massen- ( $M^+$  580) und NMR-Spektrum entspricht es der Formel:

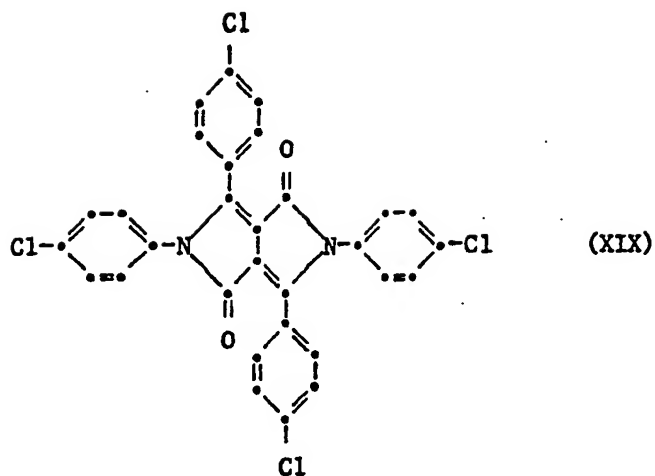




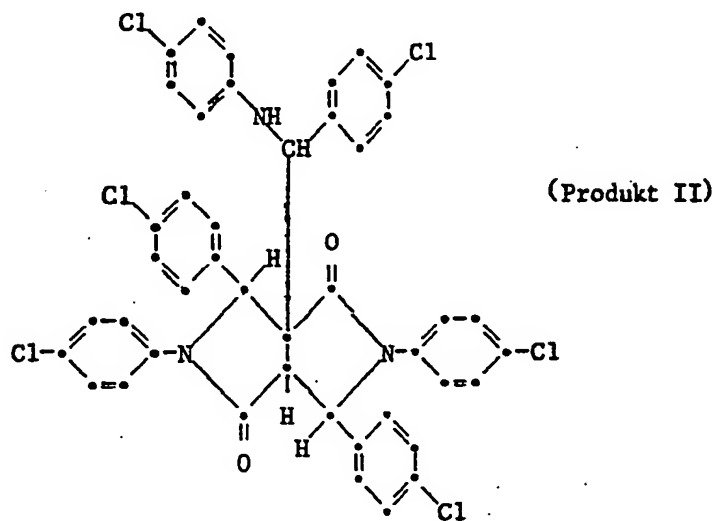
(Produkt I)

b) 1,45 Teile Produkt I, 1,7 Teile 2,3-Dichlor-5,6-dicyanbenzochinon (DDQ) und 40 Teile o-Dichlorbenzol werden 15 Stunden bei Siedetemperatur gerührt, darauf nach Zugabe von 1,7 Teilen DDQ weitere 15 Stunden am Sieden gehalten. Das Reaktionsgemisch wird darauf unter Zusatz von 40 Teilen Natriumhydroxidlösung 30 % und 15 Teilen Dithionit mittels Wasserdampfdestillation vom o-Dichlorbenzol befreit. Die zurückbleibende Suspension wird abfiltriert, der Niederschlag mit Wasser neutral gewaschen und getrocknet. Das Rohprodukt (1 Teil) wird in 70 Teilen Chlorbenzol bei Siedetemperatur gelöst und die Lösung nach Zugabe eines Filterhilfsmittels filtriert. Die Lösung wird unter vermindertem Druck auf etwa 1/4 des ursprünglichen Volumens eingengt. Die nach 15-stündigem Stehenlassen abfiltrierten Kristalle werden nach Waschen mit Methanol mit 25 Teilen n-Butanol 10 Minuten bei Siedetemperatur verrührt. Das in n-Butanol schwer lösliche Produkt wird abfiltriert, mit n-Butanol sowie Methanol gewaschen und getrocknet. Man erhält 0,44 Teile 1,4-Diketo-2,5-di-(4'-chlorphenyl)-3,6-di-(4''-chlorphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol in Form gelber, über 300°C schmelzender Kristalle (Formel XIX).





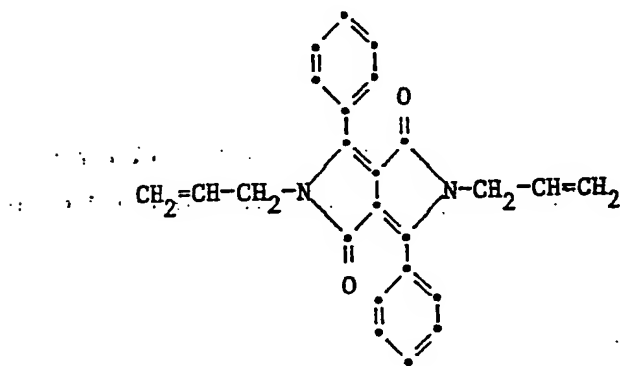
c) Produkt II zeigt nach Kristallisation aus Chlorbenzol einen Schmelzpunkt von 322-325°C. Es kommt ihm nach Analyse und Massenspektrum ( $M^+$  829) folgende Formel zu:



Beispiel 11: 11,6 Teile 1,4-Diketo-3,6-diphenyl-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol und 22 Teile Kaliumcarbonat werden in 80 Teilen Dimethylformamid suspendiert. Die Mischung wird auf 128°C erhitzt und im Laufe von 25 Minuten mit einer Mischung von 20 Teilen Allylbromid und 30 Teilen Dimethylformamid versetzt. Die Temperatur fällt

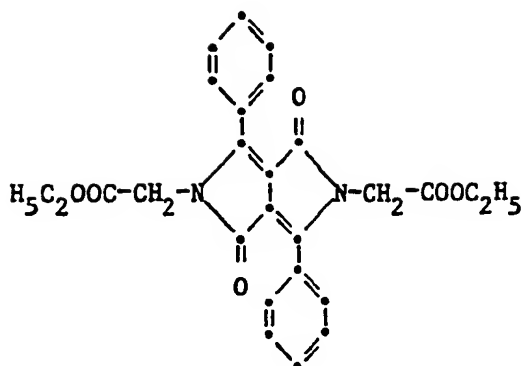


während des Zulaufs auf 122°C. Das Reaktionsgemisch wird 20 Minuten bei ca. 124°C und schliesslich 2 Stunden bei 20°C nachgerührt. Das ausgefallene Reaktionsprodukt wird abfiltriert, zweimal mit wenig Dimethylformamid, darauf mit Methanol und schliesslich mit 90°C heissem Wasser gewaschen. Man erhält nach dem Trocknen 10,5 Teile 1,4-Diketo-2,5-diallyl-3,6-diphenyl-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol nachstehender Formel in Form rotstichig gelber Kristalle vom Schmelzpunkt 216-217°C und  $M^+$  368.



Beispiel 12: Eine auf 145°C erwärmte Mischung von 5,8 Teilen 1,4-Diketo-3,6-diphenyl-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol, 8,5 Teilen Natriumcarbonat und 60 Teilen Dimethylformamid wird innerhalb 30 Minuten mit einer Mischung von 9,8 Teilen Chloressigsäureäthylester und 20 Teilen Dimethylformamid versetzt. Die entstandene braungelbe Lösung wird 30 Minuten bei 140-145°C nachgerührt, abgekühlt und auf 1000 Teile Wasser von 15°C ausgetragen. Nach einstündigem Stehenlassen bei 20°C wird die wässrige Phase abgegossen und das Rohprodukt mit 200 Teilen Aethanol zum Sieden erhitzt. Die entstandene Suspension wird bei 20°C filtriert, das Produkt mit Aethanol, darauf mit Wasser von 90°C gewaschen und getrocknet. Man erhält 5,6 Teile eines gelben Produktes mit dem Schmelzpunkt 204-208°C. Durch Kristallisation aus Toluol erhält man reines 1,4-Diketo-2,5-di-(carbäthoxymethyl)-3,6-diphenyl-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol der nachstehenden Formel mit dem Schmelzpunkt 209-210°C und  $M^+$  460.



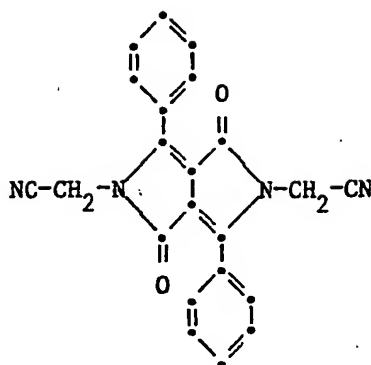


Beispiel 13: 5,8 Teile 1,4-Diketo-3,6-diphenyl-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol werden in 270 Teilen wasserfreiem Dimethylformamid suspendiert und unter Rühren mit 8 Teilen Natriummethylatlösung 30 % versetzt. Die Mischung wird 2 Stunden bei 70-75°C verrührt und darauf die violette Lösung auf 20°C gekühlt. Unter einem Druck von 20 mbar werden 30 Teile Dimethylformamid bei ca. 45°C abdestilliert. Nach Belüftung werden 4,6 Teile Chloracetonitril zugefügt und die Mischung 10 Stunden bei 85 - 90°C verrührt. Die braungelbe, etwas trübe Lösung wird darauf unter vermindertem Druck auf 1/5 des ursprünglichen Volumens eingeeengt. Die zurückbleibende Lösung wird in 500 Teile Wasser eingerührt und die Suspension 1 Stunde gerührt. Der Niederschlag wird abfiltriert, mit Wasser gewaschen und getrocknet. Zur Vorreinigung wird das gepulverte Produkt mit 80 Teilen Methanol 1 Stunde bei Siedetemperatur verrührt. Das abfiltrierte, mit Methanol gewaschene und getrocknete Produkt wird mit 100 Teilen Eisessig 1 Stunde bei Siedetemperatur verrührt. Die Suspension wird heiss filtriert; Filtrat und Produkt werden separat aufgearbeitet.

Das Eisessigfiltrat wird auf ein kleines Volumen eingeeengt und abgekühlt. Der ausgefallene Niederschlag wird abfiltriert und zweimal aus wenig Dimethylformamid umkristallisiert. Das gereinigte, bis 300°C nicht schmelzende gelbe Produkt entspricht nach Analyse der Formel:

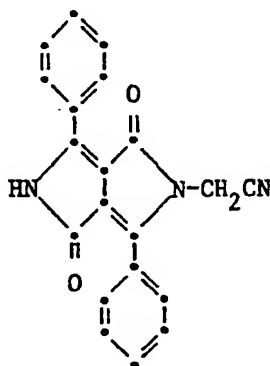


- 28 -



[1,4-Diketo-2,5-di-(cyanomethyl)-3,6-diphenyl-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol].

Der in Eisessig nicht lösliche Anteil wird mit 70 Teilen Dimethylformamid 1 Stunde bei Siedetemperatur gerührt, das ungelöste, nicht umgesetzte Ausgangsmaterial (2 Teile) bei 100°C abfiltriert. Das Filtrat wird unter vermindertem Druck zur Trockene eingedampft. Der Rückstand wird in 520 Teilen o-Dichlorbenzol bei Siedetemperatur gelöst. Ein geringer ungelöster Anteil wird abfiltriert und die Lösung erkalten gelassen. Man erhält 0,35 Teile eines Produktes, dem nach Analyse die folgende Formel



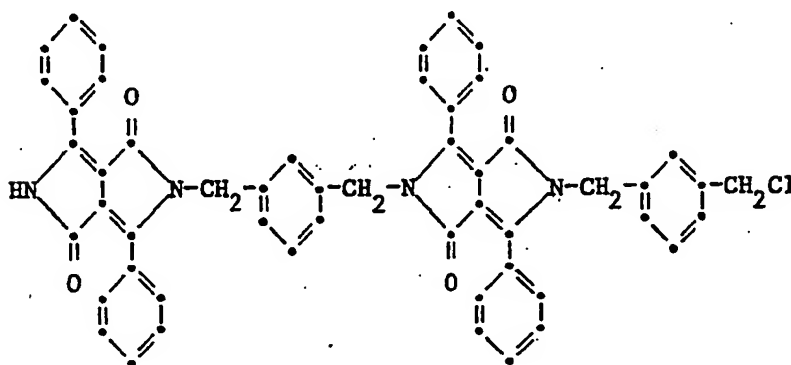
[1,4-Diketo-2-cyanomethyl-3,6-diphenyl-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol]

zukommt. Der Farbstoff färbt PES nach der in Beispiel 1b angegebenen Methode in gelben Tönen; sein Schmelzpunkt liegt über 310°C.



Beispiel 14: Zur Suspension von 5,8 Teilen 1,4-Diketo-3,6-diphenylpyrrolo-[3,4-c]-pyrrol und 8,5 Teilen Natriumcarbonat in 100 Teilen Dimethylformamid werden bei 140-142°C unter Rühren 4,0 Teile  $\alpha,\alpha$ -Dichlor-m-xylol, gelöst in 20 Teilen Dimethylformamid, in 40 Minuten zugeotropft. Nach vierstündigem Rühren bei 140 - 142°C wird die Mischung abgekühlt. Das abfiltrierte Produkt und das Filtrat werden separat aufgearbeitet.

Das abfiltrierte Produkt wird mit heissem Wasser gewaschen und getrocknet. Nach Kristallisation aus Dimethylformamid wird eine geringe Menge eines gelben Produktes erhalten, dem nach Analyse die Struktur:



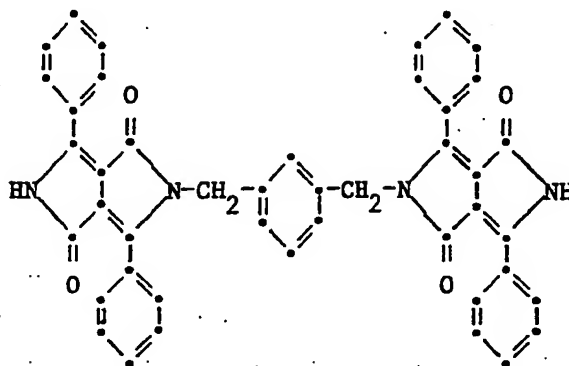
zukommt. Elementaranalyse:

Ber. für  $C_{52}H_{37}ClN_4O_4$  (in %): C 76,41 H 4,56 N 6,86 %  
 Gef. (in %) C 75,4 H 4,7 N 7,0 %

Das oben erhaltene Filtrat wird nach 20-stündigem Stehenlassen von einer geringen Menge ausgefallenem Ausgangsmaterial abfiltriert und das Filtrat unter Vakuum zur Trockene eingedampft. Der Rückstand wird in Methanol aufgenommen, abfiltriert und das erhaltene gelbe Produkt mit Methanol gewaschen. Es wird nach Zerkleinerung mit Wasser und Methanol gewaschen, schliesslich im Vakuum bei 70°C getrocknet. Das erhaltene Produkt stellt ein Gemisch dar. Es sintert bei 190°C und schmilzt unter allmählicher Zersetzung ab 210°C.



Durch Kristallisation aus wenig Dimethylformamid lässt sich ein Produkt isolieren, dem nach Analyse die Formel zukommt:



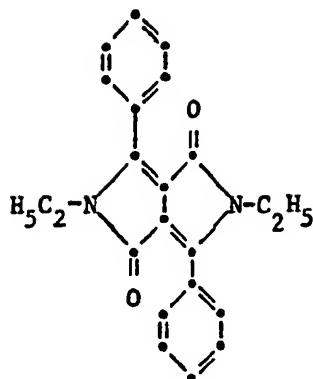
Elementaranalyse:

Ber. für  $C_{44}H_{30}N_4O_4$  (in %): C 77,86 H 4,46 N 8,26 %

Gef. (in %) : C 77,1 H 4,8 N 7,8 %

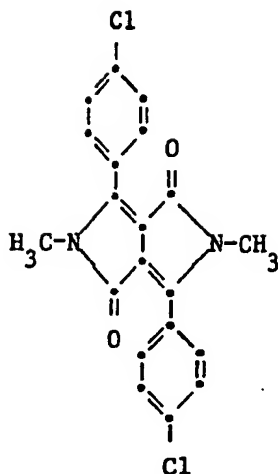
Beispiel 15: Die auf 140-142°C erwärmte Mischung von 5,8 Teilen 1,4-Diketo-3,6-diphenyl-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol, 12,2 Teilen Kaliumcarbonat und 60 Teilen Dimethylformamid wird im Laufe von 30 Minuten unter Rühren mit einer Lösung von 16 Teilen Toluol-4-sulfonsäureäthylester in 15 Teilen Dimethylformamid versetzt. Die entstandene braungelbe Lösung wird 5 Minuten bei 142°C nachgerührt und bei 70°C mit 100 Teilen Methanol versetzt. Der ausgefallene gelbe Niederschlag wird bei 15°C abfiltriert, mit Methanol sowie mit 90°C heissem Wasser gewaschen und getrocknet. Das Rohprodukt (3,6 Teile) wird zuerst aus 40 Teilen Dimethylformamid, darauf aus 100 Teilen n-Butanol umkristallisiert. Es werden 2,8 Teile 1,4-Diketo-2,5-diäthyl-3,6-diphenyl-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol der nachstehenden Formel in Form orangegelber Nadeln vom Schmelzpunkt 229-230°C erhalten:





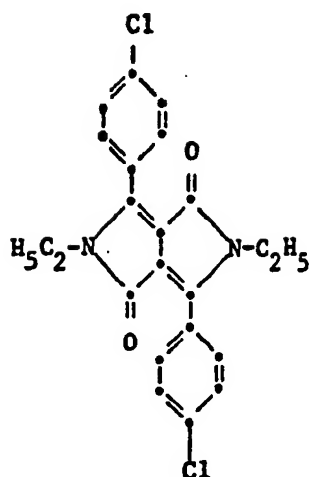
Beispiel 16: Die Suspension von 7,2 Teilen 1,4-Diketo-3,6-di-(4'-chlorphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol und 11,2 Teilen Kaliumcarbonat in 80 Teilen Dimethylformamid wird unter Rühren bei 143°C im Laufe von 25 Minuten mit einer Lösung von 11,2 Teilen Toluol-4-sulfonsäuremethylester in 20 Teilen Dimethylformamid versetzt. Nach weiteren 30 Minuten Rühren bei 142-145°C wird nochmals eine Lösung von 6 Teilen Toluol-4-sulfonsäuremethylester in 10 Teilen Dimethylformamid im Laufe von 10 Minuten zugefügt. Man hält die erhaltene Reaktionsmischung weitere 20 Minuten bei 142-145°C und kühlt schliesslich auf 20°C ab. Der Niederschlag wird abfiltriert, zweimal mit etwas Dimethylformamid, darauf mit Aethanol und 90°C heissem Wasser nachgewaschen und getrocknet. Das Rohprodukt (3,4 Teile) wird in 550 Teilen Chlorbenzol bei Siedetemperatur gelöst. Aus der klärfiltrierten Lösung kristallisiert das gereinigte Produkt aus. Nach mehrstündigem Stehenlassen bei 20°C wird das 1,4-Diketo-2,5-dimethyl-3,6-di-(4'-chlorphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol abgetrennt. Man erhält 3 Teile orange Kristalle vom Fp. 337-339°C der nachstehenden Formel





Beispiel 17: 7,2 Teile 1,4-Diketo-3,6-di-(4'-chlorphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol und 11,2 Teile Kaliumcarbonat werden in 80 Teilen Dimethylformamid unter Rühren suspendiert. Die auf 141°C erwärmte Mischung wird im Laufe von 45 Minuten mit einer Lösung von 16 Teilen Toluol-4-sulfonsäureäthylester in 20 Teilen Dimethylformamid versetzt. Man rührt das Gemisch 30 Minuten bei 145°C nach und kühlt schliesslich auf 20°C. Der abfiltrierte Niederschlag wird zuerst mit etwas Dimethylformamid, darauf mit Methanol sowie 90°C heissem Wasser gewaschen und getrocknet. Das gepulverte Rohprodukt wird mit 200 Teilen n-Butanol 2 Stunden bei Siedetemperatur verrührt. Der Ausgangsmaterial enthaltende Niederschlag wird abfiltriert. Aus dem Filtrat scheidet sich beim Abkühlen 1 Teil orangegelbe Kristalle aus. Das 1,4-Diketo-2,5-diäthyl-3,6-di-(4'-chlorphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol der nachstehenden Formel schmilzt bei 276 - 277°C.

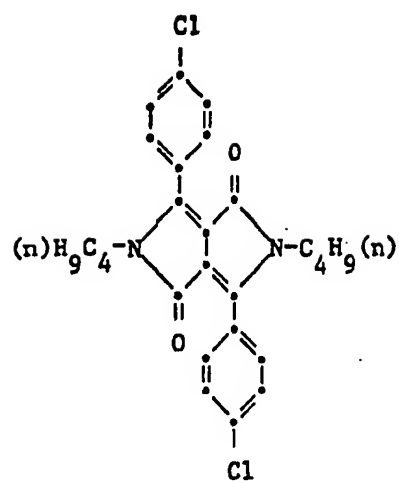




Beispiel 18: 7,2 Teile 1,4-Diketo-3,6-di-(4'-chlorphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol und 11,2 Teile Kaliumcarbonat werden unter Rühren in 80 Teilen Dimethylformamid suspendiert. Die auf 142°C erwärmte Mischung wird im Laufe von 50 Minuten mit einer Mischung von 11 Teilen 1-Brombutan und 10 Teilen Dimethylformamid versetzt und anschliessend 30 Minuten bei 142°C nachgerührt. Nach Abkühlen auf 25°C wird die Reaktionsmischung filtriert, der Niederschlag mit 20 Teilen Dimethylformamid gewaschen und das Filtrat unter vermindertem Druck eingedampft. Der noch warme Rückstand wird mit Methanol versetzt, die entstandene Suspension auf 20°C gekühlt und filtriert. Das erhaltene Produkt wird mit Methanol, darauf mit 90°C heissem Wasser gewaschen und getrocknet. Man erhält 3,9 Teile eines Rohproduktes, das nach Kristallisation aus 80 Teilen n-Butanol 3,3 Teile 1,4-Diketo-2,5-di-n-butyl-3,6-di-(4'-chlorphenyl)-pyrrolo-[3,4-c]-pyrrol der nachstehenden Formel in Form orangeroter Kristalle vom Fp. 176-177°C liefert.



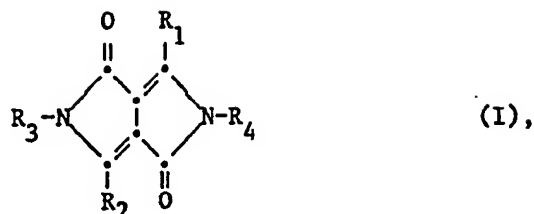
- 34 -





Patentansprüche

## 1. Verbindungen der Formel I



worin  $R_1$  und  $R_2$  isocyclische aromatische oder heterocyclische aromatische Reste bedeuten, und  $R_3$  und  $R_4$  unabhängig voneinander nicht-wasserlöslichmachende Substituenten bedeuten, wobei  $R_3$  oder  $R_4$  auch Wasserstoff sein kann.

2. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin  $R_1$  und  $R_2$  unsubstituiertes oder nicht-wasserlöslichmachende Substituenten aufweisendes Phenyl oder Naphthyl bedeutet, und  $R_3$  und  $R_4$  beide verschieden von Wasserstoff sind und einen nicht-wasserlöslich machenden Substituenten bedeuten.

3. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin  $R_3$  und  $R_4$  den gleichen nicht-wasserlöslich machenden Substituenten bedeuten.

4. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin  $R_1$  und  $R_2$  einen Rest der Formel



bedeuten, worin  $R_{19}$ ,  $R_{20}$  und  $R_{21}$  unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Carbamoyl, Cyano, Trifluormethyl,  $C_2-C_{13}$ -Alkylcarbamoyl,  $C_1-C_{12}$ -Alkyl,  $C_1-C_{12}$ -Alkoxy,  $C_1-C_{12}$ -Alkylmercapto,  $C_2-C_{13}$ -Alkoxy-carbonyl,  $C_2-C_{13}$ -Alkanoylamino,  $C_1-C_{12}$ -Monoalkylamino,  $C_2-C_{24}$ -Dialkylamino, unsubstituiertes oder durch Halogen,  $C_1-C_{12}$ -Alkyl oder  $C_1-C_{12}$ -Alkoxy substituiertes Phenoxy, Phenylmercapto, Phenoxycarbonyl, Phenylcarbamoyl oder Benzoylamino bedeuten, wobei mindestens einer der Sub-



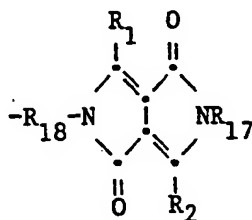
stituenten  $R_{19}$ ,  $R_{20}$  und  $R_{21}$  Wasserstoff bedeutet.

5. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin  $R_1$  und  $R_2$  einen Rest der Formel



bedeuten, worin einer der Substituenten  $R_{22}$  und  $R_{23}$  Chlor, Brom,  $C_1-C_4$ -Alkyl, Cyano,  $C_1-C_4$ -Alkoxy, unsubstituiertes oder durch Chlor oder Methyl substituiertes Phenoxy, Carbamoyl,  $C_2-C_5$ -Alkylcarbamoyl, unsubstituiertes oder durch Chlor, Methyl oder Methoxy substituiertes Phenylcarbamoyl bedeutet, und der andere Wasserstoff ist.

6. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin  $R_3$  und  $R_4$   $C_1-C_{12}$ -Alkyl,  $C_2-C_{13}$ -Alkoxycarbonyl, Carbamoyl,  $C_2-C_{13}$ -Alkylcarbamoyl,  $C_2-C_{13}$ -Alkyl- $C_1-C_4$ -alkoxycarbonyl, unsubstituiertes oder durch Halogen,  $C_1-C_{12}$ -Alkyl,  $C_1-C_{12}$ -Alkoxy, Trifluormethyl oder Nitro substituiertes Phenyl, Benzoyl oder Benzyl, oder die Gruppe der Formel



bedeuten, worin  $R_1$  und  $R_2$  unsubstituiertes oder nicht wasserlöslich-machende Substituenten aufweisendes Phenyl oder Naphthyl bedeuten,  $R_{17}$  Wasserstoff und  $R_{18}$  einen zweiwertigen Rest bedeuten, der sich von einem  $C_1-C_8$ -Dihaloalkan,  $C_1-C_{10}$ -Dicarbonsäurehalogenid, Äthylen-dihaloalken, Phenylendihaloalken oder Xylylendihaloalken ableitet.

7. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin  $R_3$  und  $R_4$   $C_1-C_8$ -Alkyl,  $C_2-C_5$ -Alkoxycarbonyl, Carbamoyl,  $C_2-C_{13}$ -Alkyl- $C_1-C_4$ -alkoxy-



carbonyl, unsubstituiertes oder durch Chlor, Brom,  $C_1-C_4$ -Alkyl,  $C_1-C_4$ -Alkoxy, Trifluormethyl oder Nitro substituiertes Phenyl bedeuten.

8. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin  $R_1$  und  $R_2$  einen Rest der Formel



bedeuten, worin einer der Substituenten  $R_{24}$  und  $R_{25}$   $C_1-C_4$ -Alkyl und der andere Wasserstoff bedeutet, und  $R_3$  und  $R_4$   $C_1-C_8$ -Alkyl bedeuten.

9. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin  $R_1$  und  $R_2$  einen Rest der Formel



bedeuten, worin einer der Substituenten  $R_{26}$  und  $R_{27}$  Cyano und der andere Wasserstoff bedeuten, und  $R_3$  und  $R_4$   $C_1-C_4$ -Alkyl bedeuten.

10. Verwendung der Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1 als polymerlösliche Farbstoffe oder Pigmente für hochmolekulares organisches Material.

11. Verwendung der Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1 als polymerlösliche Farbstoffe für Polyester.


12. Hochmolekulares organisches Material enthaltend eine Verbindung der Formel I gemäss Anspruch 1.





# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

 Anmeldenummer: 84810310.7

 Int. Cl.<sup>3</sup>: **C 07 D 487/04**  
**C 09 B 69/00, C 09 B 57/00**  
**D 06 P 3/54, C 08 K 5/34**  
**/(C07D487/04, 209:00, 209:00)**


 Anmeldetag: 25.06.84


 Priorität: 29.06.83 CH 3568/83


 Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
 13.02.85 Patentblatt 85/7

 Veröffentlichungstag des später  
 veröffentlichten Recherchenberichts: 04.11.87

 Benannte Vertragsstaaten:  
 CH DE FR GB IT LI

 Anmelder: CIBA-GEIGY AG  
 Klybeckstrasse 141  
 CH-4002 Basel(CH)

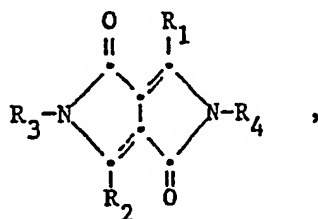
 Erfinder: Jost, Max  
 Rebgartenweg 20  
 CH-4104 Oberwil(CH)

 Erfinder: Iqbal, Abul, Dr.  
 Im Schafengarten 1  
 CH-4107 Ettingen(CH)

 Erfinder: Rochat, Alain Claude, Dr.  
 route de Schiffenen 38  
 CH-1700 Fribourg(CH)

 Neue 1,4-Diketopyrrolo-(3,4-c)-pyrrole.

 Verbindungen der Formel



worin R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> die in Anspruch 1 angegebenen  
 Bedeutungen haben, eignen sich zum Färben von hochmole-  
 kularem organischem Material.





Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0133156

Nummer der Anmeldung

EP 84 81 0310

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. <sup>3</sup> )
A	EP-A-0 061 426 (CIBA-GEIGY AG) * Ansprüche 1, 7-11, 15 *	1, 4, 5, 10, 12	C 07 D 487/04 C 09 B 69/00 C 09 B 57/00 D 06 P 3/54 C 08 K 5/34 //
P, A	EP-A-0 098 808 (CIBA-GEIGY AG) * Ansprüche 1-4, 14 *	1, 2, 4, 5, 10	C 07 D 487/04 C 07 D 209:00 C 07 D 209:00 )
P, A	EP-A-0 094 911 (CIBA-GEIGY AG) * Ansprüche 1, 4, 5, 14 *	1, 4, 5, 10	
A	CHEMICAL ABSTRACTS, Band 82, Nr. 1, 6. Januar 1975, Seite 359, Zusammenfassungsnr. 4148v, Columbus, Ohio, US; D.G. FARNUM et al.: "Attempted reformatiskii reaction of benzonitrile. 1,4-Dioxo-3,6-diphenylpyrrolo[3,4-c]pyrrole, a lactam analog of pentalene", & TETRAHEDRON LETTERS 1974 (29), 2549-2252	1, 3, 4	
P, A	EP-A-0 102 318 (CIBA-GEIGY AG) * Beispiel 19 *	1, 3, 4	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort BERLIN		Abschlußdatum der Recherche 04-08-1987	Prüfer HASS C V F
<b>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</b> X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			





Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0133156  
Nummer der Anmeldung

EP 84 81 0310

Seite 2

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			Seite 2
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. <sup>3</sup> )
D, A	JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, PERKIN TRANSACTIONS I, Nr. 1. 1976, Seiten 5-8; J.M. SPRAKE et al.: "Addition products of 2-(N-Arylformimido)pyridines and carbanions, and their reduction to Octahydroindolizine derivatives" * Seite 6, Formel XV *  -----	1, 3	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl. <sup>3</sup> )
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort BERLIN		Abschlußdatum der Recherche 04-08-1987	Prüfer HASS C V F
<b>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</b> X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze  E : älteres Patentedokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument  & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			





**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning  
Operations and is not part of the Official Record**

**BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ BLACK BORDERS
- ☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☐ FADED TEXT OR DRAWING
- ☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: \_\_\_\_\_

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.**